XP-002302096

(C) WPI/Derwent

AN - 1984-054362 [25]

A - [001] 014 03- 041 046 052 343 402 420

- [002] 014 03- 041 046 052 343 402 420

AP - SU19813366173 19811211

CPY - GOIL-R

- TOLY-R

DC - A41 E17

DR - 0966-P

FS - CPI

IC - C07C7/13; C07C11/09

IN - ABRAMOV N V; BALASHOVA V V; DOROGOCHIN A Z

KS - 0229 0267 2192 2400

MC - A01-D13 E10-J02C3 E11-Q E31-P02

M3 - [01] H7 H721 M210 M214 M232 M320 M416 M610 M720 M903 M910 N163 N164 N512 Q110

- [02] A212 A313 A940 B114 B701 B712 B720 B831 C108 C802 C803 C804 C805 C807 M411 M781 M903 Q508

PA - (GOIL-R) GEOR OIL RES INST

- (TOLY-R) TOLYATINSK SINTEZKAUCHUK

PN - SU1011624 A 19830415 DW198409 003pp

PR - SU19813366173 19811211

XA - C1984-023204

XIC - C07C-007/13; C07C-011/09

AB - SU1011624 Use of MgA type zeolite as adsorbent in the sepn. of carbonyl impurities from isobutylene simplifies the process and increases its efficiency. The mixt. is fed through at the vol. rate of 600-800/hour for 4-5 hours and the process is carried out at 18-30 deg. The product finds use in the synthesis of butyl rubber. The zeolite is regenerated by blowing air through at the rate of 25-35 l/hour, for 3-4 hours at 450-480 deg.

- Isobutylene contg. 0.00024 wt. % carbonyls was passed through a zeolite regenerated 5 times, for 5 hours at 30 deg. and vol. rate of 600/hour. The treatment reduced the carbonyl content to 0.00001 wt. %. Bul.14/15.4.83.

- (Dwg.0/0)

IW - CARBONYL IMPURE REMOVE ISOBUTYLENE ADSORB SPECIFIED ZEOLITE VAPOUR MIXTURE FEED THROUGH ZEOLITE LAYER

IKW - CARBONYL IMPURE REMOVE ISOBUTYLENE ADSORB SPECIFIED ZEOLITE VAPOUR MIXTURE FEED THROUGH ZEOLITE LAYER

INW - ABRAMOV N V; BALASHOVA V V; DOROGOCHIN A Z

NC - 001

OPD - 1981-12-11

ORD - 1983-04-15

PAW - (GOIL-R) GEOR OIL RES INST

- (TOLY-R) TOLYATINSK SINTEZKAUCHUK

TI - Carbonyl impurities removal from isobutylene - by adsorption on specified zeolite, with vapour mixt. fed through zeolite layer

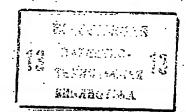
99 SU (1) 1011624

3(50) C 07 C 7/13; C 07 C 11/09

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ НОМИТЕТ СССР ПО ДЕЛАМ ИЗОБРЕТЕНИЙ И ОТНРЫТИЙ

ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ

Н АВТОРСКОМУ СВИДЕТЕЛЬСТВУ



- (21) 3366173/23-04 (22) 11.12.81
- (46) 15.04.83. Бол. № 14
- (72) А.З.Дорогочинский, Н.В.Абрамов, В.В.Балашова, И.М.Белгородский. В.Л. Проскурнин, Е.М. Сире, В.Б. Ложкина и Э.И.Храпкова
- (71) Грозненский ордена Трудового Красного Знамени нефтяной институт им. акад. М.Д.Миллионщикова и Тольяттинское ордена Трудового Красного Знамени производственное объединение "Синтезкаучук"
- (53) 547.313.4(088.8)
- (56) 1. Авторское свидетельство СССР ₩ 175499, кл. С 07 С 7/08,1965.
- 2. Авторское свидетельство СССР № 695996, кл. С 07 С 7/12, 1979 (прототип).

(54)(57) СПОСОБ ОЧИСТКИ ИЗОБУТИЛЕНА ОТ КАРБОНИЛЬНЫХ СОЕДИНЕНИЙ путем адсорбции на твердом сорбенте при 18-30°С, отличающийся тем, что, с целью увеличения производительности и упрощения процесса, качестве твердого сорбента используют цеолит типа МдА,и процесс проводят с объемной скоростью подачи изобутилена 600-800 ч $^{-1}$.

35

Изобретение относится к производству мономеров для синтетического каучука, в частности изобутилена, применяемого в производстве бутилкаучука.

В процесс катионной сополимеризации изобутилена с изопреном большое значение для повышения качества продуктов и производительности оборудования имеет стабильность мономера по составу и содержанию микропримесей, в частности карбонильных соединений.

Отрицательное влияние микропримесей карбонильных соединений заключается в том, что эти соединения при осуществлении полимеризации выступают в роли каталитических ядов. В результате снижается конверсия мономеров, возрастает расход дорогостоящего катализатора, снижается молекулярная масса продукта сополимеризации. Поэтому содержание карбонильных соединений в изобутилене, применяемом для синтеза бутилкаучука, не должно превышать 2,0-10-4 мас.%.

Известен способ очистки олефиновых углеводородов от карбонильных соединений экстракцией водой [1].

Недостатком этого способа является необходимость последующей глубокой осушки мономера, что усложняет процесс. Кроме того, глубина очистки недостаточна.

Наиболее близким к изобретению является способ очистки изобутилена от карбонильных соединений путем адсорбции на твердом сорбенте - анионообменных смолах.

Процесс очистки изобутилена осуществляют с использованием, например, анионообменных смол следующих марок: АВ-17; АН-31 и АН-2ФН с функциональными группами $[N(CH_3)]^TOH;N=1$ НN = . Изобутилен, содержащий карбонильные соединения, подают на очистку со скоростью 200-300 ч⁻¹ в газовой фазе при $18-30^{\circ}$ С [2].

Недостатком известного способа является его сложность, связанная 50 с необходимостью частой замены адтеорбента-анионообменных смол, которые быстро теряют адсорбционные свойства.

Кроме того, процесс очистки имеет невысокую производительность, так как осуществляется при относительно невысоких объемных скоростях подачи

сырья (200-300 ч⁻¹), обусловленными свойствами анионообменных смол.

Целью изобретения является повышение производительности процесса очистки изобутилена и его упрощение.

Поставленная цель достигается согласно способу очистки изобутилена от карбонильных соединений путем адсорбции на твердом сорбенте цеолите типа MgA при 18-30°C с объемной скоростью подачи изобутилена 600-800 ч-1.

Цеолит MgA сохраняет первоначальные адсорбционные свойства после многократных регенераций, что позволяет избежать частой замены отработанного адсорбента за счет его многократного использования. Кроме того, предлагаемый способ позволяет проводить процесс с большой скоростью, что значительно повышает его производительность по сравнению с известным.

Способ очистки изобутилена от карбонильных соединений с помощью цеолита типа MgA может быть использован для очистки высококонцентрированного изобутилена, получаемого в качестве побочного продукта на установках производства изопрена через диметилдиоксан, с целью улучшения его качества и дальнейшего его использования для синтеза бутилкаучу-

Пример. Изобутилен, содержащий (0,1-3,9) 10⁻⁴мас.% карбонильных соединений, подают на очистку в верхнюю часть адсорбера с внутренним диаметром 6 мм. В адсорбер предварительно загружают 50 см³ воздушносухого цеолита MgA с высотой слоя 38,5 см.

Неочищенный изобутилен пропускают в газовой фазе через слой адсорбента со скоростью 600-800 ч $^{-1}$ при 18-30 $^{\circ}$ С в течение 4-5 ч.

Очищенный изобутилен, выходящий из нижней части адсорбера, анализируют на содержание карбонильных соединений.

По окончании цикла очистки образец адсорбента – цеолита MgA – регенерируют с целью выжига карбонильных соединений, для чего пропускают чере: него воздух со скоростью 25-35 л/ч при 450-480°С в течение 3-4 ч.

По окончании регенерации цеолит охлаждают до температуры очистки в гоке сушенного и очищенного азотa,

На отрегенерированном цеолите вновь повторяют цикл очистки следую- разными условиями технологических

Результаты опытов с разным количеством регенераций, разной степенью загрязнения исходного изобутилена.и щих порций неочищенного изобутилена. 5 параметров очистки сведены в таблицу.

Показатели	Олыт, Р						
	1	2	3	4	5	6	7
Условия осуществления стадии очистки изобути-							
лена. Температура, [©] С	18	25	30	30	25 .	18	20
Объемная скорость подачи изобутилена (считая на газ), ч -1	700	600	600	600	600	800	80ò
Длительность опыта, ч	4,5	5,0	5,0	5,0	5,0	4,0	4,0
Содержание карбонильных соединений в изобутиле- не, мас.% 10 ⁴			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			. •	
до очистки	1,9	3,5	3,9	2,4	2,5	1,8	0,1
после очистки	0,2	0,4	0,7	0,1	0,4	0,3	OCT.
Количество окислитель- ных регенераций,которым подвергался цеолит	0	3	. Ц	5	8	10	20
Условия осуществления регенерации	· .			, ,		٠.	
Температура, ^о С	-	450	470	470	480	480	480
Скорость подачи возду- ха, л/ч	-	25	30	35	35	25	30
Длительность, час	-	4,0	4,0	3,5	3,5	4,0	3,0

С помощью цеолита MgA достигается глубокая очистка изобутилена от карбонильных соединений.

Кроме того, после ряда циклов (очистка - регенерация) цеолит не

Тираж 416 ВНИИПИ Заказ 2679/29 Филиал ППП ''Патент'', г. Ужгород, ул. Проектная, 4

⁴⁵ теряет способности адсорбировать нежелательные примеси карбонильных соединений, поэтому его можно многократно использовать в процессе очистки изобутилена от карбонильных соединений.